世界知的所有権機関

PCT

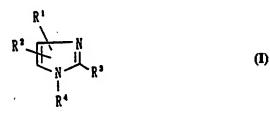
国際事務局



特許協力条約に基づいて公開された国際出願

(51) 国際特許分類 6 (11) 国際公開番号 WO 95/04724 C07D 233/64, 233/88, 233/68, A1 233/90, 233/92, 233/93, 233/94, 401/10, 401/12, A01N 43/50 (43) 国際公開日 1995年2月16日 (16.02.1995) (21)国際出願番号 PCT/JP94/01319 (74) 代理人 (22) 国際出願日 1994年8月10日(10.08.94) 弁理士 東海裕作,外(TOKAI,Yusaku et al.) 〒100 東京都千代田区大手町2丁目2番1号 (30) 優先権データ 日本實達株式会社内 Tokyo, (JP) 特顯平5/219057 1993年8月11日(11, 08, 93) JP 特顯平5/288687 1993年10月25日(25. 10. 93) JΡ (81) 指定国 BR, CN, JP, US, 欧州特許(AT, BE, CH, DE, DK, ES, (71) 出願人(米国を除くすべての指定国について) FR, GB, GR, IE, IT, LU, MC, NL, PT, SE). 日本曹遠株式会社(NIPPON SODA CO., LTD.)(JP/JP) 〒100 東京都千代田区大手町2丁目2番1号 Tokyo, (JP) 添付公開書類 (72) 発明者: および (75) 発明者/出願人(米国についてのみ) 萩原健司(HAGIWARA, Kenji)(JP/JP) 高田光正((TAKADA, Mitsumasa)(JP/JP) 丸山道明 (MARIIYAMA, Michiaki) (JP/JP) 松田遠彦(MATSUDA, Michihiko)(JP/JP) 波多野連平(HATANO, Renpei)(JP/JP) 佐野愼克(SANO, Shinsuke)[JP/JP] 〒250-02 神奈川県小田原市高田字朝町345 日本曹達株式会社 小田原研究所内 Kanagawa, (JP) 満井 順(MITSUI, Jun)(JP/JP) 〒421-04 静岡県榛原郡榛原町坂部62-1 日本暫達株式会社 榛原農業研究所内 Shizuoka, (JP)

- (54) Title: IMIDAZOLE DERIVATIVE, PROCESS FOR PRODUCING THE SAME, AND PEST CONTROL DRUG
- (54) 発明の名称 イミダゾール誘導体 製法及び有害生物防除剤



(57) Abstract

An imidazole derivative represented by general formula [I], which has insecticidal, acaricidal and agrohorticultural bactericidal activities, wherein R¹ represents phenyl which may be substituted by halogen, C₁-C6 alkyl, C₁-C6 haloalkyl, C₁-C6 alkoxy, C₁-C6 haloalkoxy, C₁-C6 haloalkoxy, C₁-C6 alkoxy-substituted C₁-C6 alkoxy, optionally substituted phenyl, optionally substituted pyridyloxy, C₂-C6 haloalkenyloxy, C₂-C6 haloalkenyloxy, C₂-C6 haloalkynyloxy, nitro, C₁-C6 alkylthio, C₁-C6 alkylsulfinyl, C₁-C6 alkylsulfinyl, C₁-C6 alkylsulfinyl, c₁-C6 alkylsulfinyl, c₁-C6 alkylsulfonyl, di(C₁-C6 alkyl) sulfamoyl, cyano, C₁-C6 alkoxycarbonyl or C₁-C6 alkylcarbonyl, or which may be fused with a benzene ring to form naphthyl; R² represents C₁-C6 alkoxycarbonyl, C₁-C6-alkoxy-substituted C₁-C6 alkoxycarbonyl, cyano, r¹r²NCO (wherein r¹ and r² represent each hydrogen, C₁-C6 alkyl or optionally substituted phenyl), C₁-C6 alkylthiocarbonyl, C₁-C6 alkoxycarboimidoyl, carboxy, halogen, C₁-C6 haloalkyl, formyl or nitro; R³ represents hydrogen, optionally halogenated phenyl, C₁-C6 haloalkyl, C₁-C12 alkyl, benzoyl, C₁-C6 alkoxycarbonyl, C₁-C6 alkoxycarbonyl, aralkyl or C3-C7 cycloalkyl; and R⁴ represents hydrogen, C₁-C6 alkyl (which may be substituted by C₁-C6 alkoxy, optionally substituted aralkyloxy, C₁-C6-alkoxy-substituted C₁-C6 alkoxy, C₁-C6 acylamido, C2-C6 alkenyloxy, C3-C6 alkynyloxy, C3-C6 alkoxy, C1-C6 alkyl or optionally substituted benzoyl, C1-C6 alkyl or optionally substituted benzoyl, C1-C6 alkoxycarbonyl, di(C1-C6 alkyl) phosphinyl, cyano or thiocyanato), aralkyl, C2-C6 alkenyl, C2-C6 alkynyl, C1-C6 alkylcarbonyl or cyano, provided R² and R⁴ may form together a ring.

(57) 要約

本発明は優れた殺虫・殺ダニ、展園芸用殺菌活性を有する式〔〔〕 で表わされるイミダゾール誘導体に関する。

$$R_3 \xrightarrow{K_4} N$$
(1)

 ${\bf (式中、R^1~it、フェニル基(このフェニル基はハロゲン原子、C_{1-6}~ アルキル基、C_{1-6}~ ハロアルキル基、C_{1-6}~ アルコキシ基、C_{1-6}~ ハロアルコキシ基、C_{1-6}~ ハロアルコキシ基、C_{1-6}~ ハロアルコキシ基、C_{1-6}~ アルコキシ基、置換されていてもよいフェニル基、置換されていてもよいピリジル番、置換されていてもよいピリジルオキシ基、C_{2-6}~ ハロアルケニルオキシ基、C_{2-6}~ ハロアルケニルオキシ基、C_{2-6}~ アルキニルオキシ基、C_{2-6}~ ハロアルケニルオキシ基、C_{1-6}~ アルキルスルフィニル基、C_{1-6}~ アルキルスルカルボニル基、<math>{\bf (C_{1-6}~ P n)}$ アルキルカルボニル基、 ${\bf (C_{1-6}~ P n)}$ アルキルカルボニル基で置換されていてもよく、また、ベンゼン環と縮合してナフチル基を形成してもよい。)を表わす。

 R^z は、 C_{1-6} アルコキシカルボニル基、 C_{1-6} アルコキシ C_{1-6} アルコキシカルボニル基、シアノ基、 r^1 r^2 NCO基(r^1 , r^2 は水素原子、 C_{1-6} アルキル基、置換されていてもよいフェニル基を表す)、 C_{1-6} アルキルチオカルボニル基、 C_{1-6} アルコキシカルボイミドイル基、カルボキシ基、ハロゲン原子、 C_{1-6} ハロアルキル基、ホルミル基、ニトロ基を表す。

 R^3 は、水素原子、ハロゲン原子で置換されていてもよいフェニル基、 C_{1-6} ハロアルキル基、 C_{1-6} アルコキシカルボニル基、 C_{1-6} アルキルカルボニル基、アラルキル基または C_{3-7} シクロアルキル基を表す。

 R^{+} は、水素原子、 C_{1-e} アルキル基(このアルキル基は、 C_{1-e} アルコキシ 基、置換されていてもよいアラルキルオキシ基、 C_{1-e} アルコキシレボニルオキシ基、 C_{1-e} アルコキシカルボニルオキシ基、 C_{1-e} アルカルボニルオキシ基、 C_{1-e} アルカルボニルオキシ基、 C_{1-e} アルカルボニルオキシ基、 C_{2-e} アルキニルオキシ基、 C_{2-e} アルキニルオキシ基、 C_{3-e} アルキニルオキシ基、 C_{3-e} アルキル基または置換されていてもよいフェニル基であり、 C_{3-e} アルキルカルボニル基、ジ C_{1-e} アルキルホスフィニル基、シアノ基またはチオシアネートで置換されていてもよい)、アラルキル基、 C_{2-e} アルケニル基または C_{2-e} アルキニル基、 C_{1-e} アルキルカルボニル基またはシアノ基であり、また、 C_{3-e} で現を形成してもよい。)

情報としての用途のみ

PCTに基づいて公開される国際出版をパンフレット第一頁にPCT加盟国を同定するために使用されるコード

ı			•	
	AM アメート アファン・ストトラストリンスストリンスストリンスストリンスストリンスストリンスストリンスス	DEES I R A BE EN T Y T Y T Y T Y T Y T Y T Y T Y T Y T	L K K J F F F F F F F F F F F F F F F F F	PPOUD EN APP PROUD EN APP PRO
-	CA カナダ CF 中央アフリカ共和国 CG コンゴー	IE アイルランド IT イタリー	MR モーリタニア MW マラウイ MX メキシコ	〒J タジキスタン TT トリニダード・トパゴ UA ウクライナ
ı				

明 細 書

イミダゾール誘導体、製法及び有害生物防除剤

技術分野:

本発明は新規なイミダゾール誘導体、製法及び有害生物防除剤に関する。

背景技術:

農園芸作物の栽培に当り、作物の病虫害に対して多数の防除薬剤が使用されているが、その防除効力が不十分であったり、薬剤耐性の病原菌や害虫の出現によりその使用が制限されたり、また植物体に薬害や汚染を生じたり、あるいは人畜魚類に対する毒性が強かったりすることから、必ずしも満足すべき防除薬とは言い難いものが少なくない。従って、かかる欠点の少ない安全に使用できる薬剤の出現が強く要請されている。

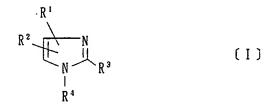
本発明化合物に類似した化合物を開示したものとして、DE3.902,772号には、2-ハロー4-フェニルイミダゾール-5-カルボン酸誘導体が除草剤の解毒作用を有することが記載されているが、殺虫、殺ダニ、農園芸用殺菌剤としての記載はない。

また、Liebigs. Ann. Chem., <u>1975</u>, 160-194には、 下記の反応が記載されている。

発明の開示:

本発明の目的は、工業的に有利に合成でき効果が確実で安全に使用できる有害 生物防除剤となりうる新規化合物を提供することにある。

本発明は、式〔Ⅰ〕



〔式中、 R^1 は(ハロゲン原子、 C_{1-6} アルキル基、 C_{1-6} ハロアルキル基、 C_{1-6} アルコキシ基、 C_{1-6} アルコキシ基、 C_{1-6} アルコキシ基、 C_{1-6} アルコキシ基、 C_{1-6} アルコキシ基、置換されていてもよいフェニル基、置換されていてもよいピリジル基、置換されていてもよいピリジルオキシ基、 C_{2-6} アルケニルオキシ基、 C_{2-6} ハロアルケニルオキシ基、 C_{2-6} アルキニルオキシ基、 C_{2-6} アルキニルオキシ基、 C_{1-6} アルキルチオ基、 C_{1-6} アルキルスルフィニル基、 C_{1-6} アルキルスルホニル基、 O_{1-6} アルキルスルフィニル基、 O_{1-6} アルキルスルボニル基または O_{1-6} アルキルカルボニル基)で置換されていてもよいフェニル基を表し、また、このフェニル基はベンゼン環と縮合してナフチル基を形成してもよい。

 R^2 は C_{1-6} アルコキシカルボニル基、 C_{1-6} アルコキシ C_{1-6} アルコキシカルボニル基、シアノ基、 r^1 r^2 NCO基(r^1 , r^2 はそれぞれ独立して水素原子、 C_{1-6} アルキル基、置換されていてもよいフェニル基を表す)、 C_{1-6} アルキルチオカルボニル基、 C_{1-6} アルコキシカルボイミドイル基、カルボキシ基、ハロゲン原子、 C_{1-6} ハロアルキル基、ホルミル基またはニトロ基を表す。

 R^3 は、ハロゲン原子で置換されていてもよいフェニル基、 C_{1-6} ハロアルキル基、 C_{1-12} アルキル基、ベンゾイル基、 C_{1-6} アルコキシカルボニル基、 C_{1-6} アルキルカルボニル基、アラルキル基、 C_{3-7} シクロアルキル基、又は水素原子を表す。

R⁴ は水素原子、 {置換されていてもよいアラルキルオキシ基、C₁₋₆ アルコ

キシ基、 C_{1-6} アルコキシ C_{1-6} アルコキシ基、 C_{1-6} アシルオキシ基、 C_{1-6} アルコキシカルボニルオキシ基、 C_{1-6} アシルアミド基、 C_{2-6} アルケニルオキシ基、 C_{2-6} アルキニルオキシ基、 C_{2-6} アルキニルオキシ基、 C_{2-6} アルキル基または置換されていてもよいフェニル基であり、 C_{2-6} アルコキシカルボニル基、ジ C_{1-6} アルキルホスフィニル基、シアノ基、チオシアネート基} で置換されていてもよい C_{1-6} アルキル基、 C_{2-6} アルキール基、 C_{2-6} アルキニル基、 C_{1-6} アルキルカルボニル基またはシアノ基であり、また、 C_{2-6} アルキニル基。 C_{1-6} アルキルカルボニル基。 C_{1-6} アルキルカルボニル基またはシアノ基であり、また、 C_{1-6} アルキルカルボニル基またはシアノ基であり、また、 C_{1-6} アルキルカルボニル基またはシアノ基であり、また、 C_{1-6} アルキルカルボニル基。 C_{1-6} アルカルボニル基。 C_{1-6} アルキルカルボニル基。 C_{1-6} アルカルボニル基。 C_{1-6} アルカルボニル基。 C_{1-6} アルカルボニル基。 C_{1-6} アルカルボニル基。 C_{1-6} アルカルボニル基。 C_{1-6} アルカルボニル基。 C_{1-6} アルカルボニル基

例えば、R¹のフェニル基を置換するフェニル基、ピリジル基、フェノキシ基及びピリジルオキシ基の置換基としては、ハロゲン原子、C₁₋₆ ハロアルキル基等が挙げられる。

R⁴ のアルキル基を置換するアラルキルオキシ基、ベンゾイル基及び r³ のフェニル基の置換基としては、例えば、ハロゲン原子等が挙げられる。

本発明化合物の製法は次の通りである。

(a)

(式中、R¹、R³は前記と同じ意味を表す。)

反応は、無溶媒又はアセトニトリル、酢酸エチル等のエステル類、トルエンなどの芳香族炭化水素類等の適当な不活性な有機溶媒中で加熱することによって得られる。これを単離してもよいし、粗製物のまま次の反応を行なってもよい。

$$\begin{array}{c}
0 \\
R^{5}0C \\
\hline
R^{1} \\
\hline
N \\
R^{3}
\end{array}$$
(1-1)

(b)

$$\begin{array}{c} R^{1}CHCOOH \\ I \\ NH_{2} \end{array} + (R^{3}CO)_{2}O + NCCOOR^{5} \longrightarrow \begin{array}{c} O \\ R^{5}OC \\ R^{1} & N \\ H \end{array}$$

$$(IV) \qquad (V) \qquad (III) \qquad (I-1)$$

(式中、R¹, R³, R⁵ は前記と同じ意味を表す。)

反応は不活性溶媒中、3価のリン化合物触媒及び脱水剤存在下、室温~120 ℃で行われる。3価のリン化合物とその量、反応溶媒は前記(a)と同様である 。また脱水剤としては、例えば、酸無水物、ジシクロヘキシルカルボジイミドな どが挙げられ、式〔V〕で表される化合物の使用が好ましい。

$$\begin{array}{c} R^{1}CHCOOH \\ I \\ NHCOR^{3} \end{array} + NCCOOR^{5} \longrightarrow \begin{array}{c} 0 \\ R^{5}OC \\ \hline R^{1} \\ \hline N \\ H \end{array}$$

$$(VI) \qquad (III) \qquad (I-1) \qquad (I-1)$$

(式中、R¹, R³, R⁵ は前記と同じ意味を表す。)

反応は不活性溶媒中、3価のリン化合物触媒及び脱水剤存在下、室温~120

℃で行われる。 3 価のリン化合物とその量、反応溶媒は前記(a)と同様である。 。また脱水剤としては、例えば、酸無水物、ジシクロヘキシルカルボジイミドな どが挙げられる。

(c) 式[I]でR²がアルコキシカルボニル基である化合物からの変換

(式中、 R^1 , R^3 , R^5 , r^1 , r^2 は前記と同じ意味を表し、 R^6 は C_{1-6} アルキル基を表す。)

(d) また、本発明化合物は次の方法によっても製造できる。

(式中、R¹, R³ は前記と同じ意味を表し、Vはハロゲン原子を表す。)

反応は塩基の存在下、無溶媒又は溶媒中、-50~150℃の範囲の反応温度で進行する。塩基としては、水酸化アルカリ、炭酸アルカリ、水素化ナトリウム、三級アミン、ピリジンなどが使用できるが、原料である式〔VII〕で表わされるアミジン類を2当量以上用いて塩基の役割を兼ねさせることもできる。

特にR³がハロアルキル基の場合は、式〔VII〕で表わされるアミジン類を2 当量以上用いて塩基の役割を兼ねさせると収率がよく好ましい。

用いられる反応溶媒としては、アセトン、DMF、アセトニトリル、酢酸エチル、トルエンなどが挙げられる。

(e) 式 [I-2] で表わされる化合物からの変換

(式中、R1, R3 は前記と同じ意味を表す。)

(f) イミダゾール環のNH部の変換

(式中、 R^1 , R^2 , R^3 , R^4 は前記と同じ意味を表し、Z は脱離基を表す。) 脱離基としては、例えば、塩素、臭素等のハロゲン原子、 OSO_2 r^4 (r^4 はメチル基等のアルキル基、p-h リル基等の置換されてもよいフェニル基を表す。)などである。

反応は、不活性溶媒中、塩基存在下に-50~200℃で行われる。

通常(i)(ii)の2種の生成物が得られる。

反応に使用される塩基として、例えば、カリウム、 t ーブトキシドなどの金属 アルコキシド、N a O H などの水酸化アルカリ、炭酸カリウム、ソジウムハイドライドなどの水素化アルカリ、トリエチルアミン、ピリジンなどの有機塩基など が挙げられる。

また、用いられる溶媒として、例えば、THF、アセトン、アセトニトリル、 酢酸エチル、クロロホルム、DMF、DMSO、エタノールなどが挙げられる。 いずれの場合も反応終了後は通常の後処理を行うことにより目的物を得ること

本発明化合物の構造は、IR、NMR、MASS等から決定した。

本発明を実施するための最良の形態:

次に実施例を挙げ、本発明を更に詳細に説明する。

(実施例1)

ができる。

4-エトキシカルボニル-5-フェニル-2-トリフルオロメチルイミダゾール (化合物番号II-45) の合成

フェニルグリシン30. 20g(0. 2モル)に室温撹拌下、無水トリフルオロ酢酸84. 00g(0. 4モル)を滴下し、徐々に加熱昇温し、2時間還流した。反応混合物をロータリーエバポレーターにて減圧濃縮し、残渣に30mlのトルエンを加え再度減圧濃縮することにより粗製の $4-フェニル-2-トリフルオロメチル-\Delta^3-オキサゾリン-5-オンを得た。これに200mlのトルエンとシアノギ酸エチル19. 80g(0. 2モル)を加え、室温で撹拌下トリブチルホスフィン13. 47g(0. 067モル)を滴下した。反応液を徐々に加熱し、2時間還流した。反応混合物をロータリーエバポレーターで減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒 ベンゼン/酢酸エチル=5/1)にて精製し、目的物 47. 93gを得た(収率84%)。m. p. 148-152℃$

(実施例2)

4-カルバモイル-5-フェニル-2-トリフルオロメチルイミダゾール (化合物番号II-53) および4-エトキシカルボイミドイル-5-フェニル-2-トリフルオロメチルイミダゾール (化合物番号II-52) の合成

2. 0 Mトリメチルアルミニウムへキサン溶液 3 8. 3 m l (0. 0 7 6 モル) を窒素気流下でフラスコに仕込み、これに予めアンモニアガス l. 3 g (0. 0 7 6 モル) を乾燥 T H F l 0 0 m l に溶解した溶液を氷冷下、滴下した。窒素

気流下室温で1時間撹拌した後、4-x++シカルボニル-5-7ェニル-2-トリフルオロメチルイミダゾール12. 41g (0. 0437 モル)をTHF1 80m1 に溶解した液を滴下した。反応混合物を室温で2 時間撹拌した後 1 時間加熱還流した。冷却後、窒素気流中で反応混合物に希塩酸を氷冷下に滴下して有機アルミニウム化合物を分解し、発泡しなくなった時点で水150m1 を加え分液した。THF 層は無水硫酸マグネシウムで脱水し、口過、減圧濃縮後、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒 クロロホルム/メタノール=20/1)で精製し2種の生成物を得た。

4 ーカルバモイルー 5 ーフェニルー 2 ートリフルオロメチルイミダゾール (5 . 65g, 収率 51%) m. p. 115-118℃

4-エトキシカルボイミドイル-5-フェニル-2-トリフルオロメチルイミ ダゾール (0.85g, 収率7%) m.p. 177-178℃

(実施例3)

4 - シアノ - 5 - フェニル - 2 - トリフルオロメチルイミダゾール (化合物番号II - 5 4) の合成

$$\begin{array}{c|c}
0 \\
H_2 NC \\
\hline
N \\
\hline
N \\
CF_3
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
POC1_3 \\
\hline
N \\
\hline
N \\
CF_3
\end{array}$$

4- カルバモイルー 5- フェニルー 2- トリフルオロメチルイミダゾール 5 . 19g(0.0203 モル)にオキシ塩化リン 30 m 1 を加え、 30 分加熱還流した。冷却後反応混合物を氷水中に投入し、撹拌下、液温を 50 $\mathbb C$ 以下に保ちながら過剰のオキシ塩化リンを分解させた。 クロロホルムー酢酸エチル(1:1)の混合溶媒で抽出し、有機層を無水硫酸マグネシウムで乾燥し口過、減圧濃縮し、目的物の結晶 4.19g を得た。(収率 87%) m. p. 183-187 $\mathbb C$

(実施例4)

4-カルボキシー5-(4-クロロフェニル)-2-トリフルオロメチルイミ ダゾール (化合物番号II-59)の合成

(実施例5)

5-(4-2007ェニル)-4-N、N-ジメチルカルバモイル-2-トリフルオロメチルイミダゾール(化合物番号<math>H-50)の合成

$$\begin{array}{c}
0 \\
HOC \\
N \\
C1
\end{array}$$

$$C1C \\
N \\
C1C \\
N \\
CF_3$$

$$C1C \\
N \\
CF_3$$

4-カルボキシ-5-(4-クロロフェニル)-2-トリフルオロメチルイミ

ダゾール 2. 4 7 g(0. 0085 モル)を塩化チオニル 10m1 に加え、 1 時間加熱還流した。過剰の塩化チオニルを減圧留去し、黄色の酸クロライド粗成物 2. 6 gを得た。水 10m1、クロロホルム 20m1 および 50% ジメチルア 10m1 とフラスコに仕込み、そこに酸クロライド粗成物 10m1 とのクロロホルム 10m1 を一つカイドの結晶は徐々に溶解し、 10m1 時間後には完全に溶解した。希塩酸を滴下し、水層を酸性としたのちクロロホルム層を分液し、水層をさらに酢酸エチルで抽出した。 有機層を合わせ無水硫酸マグネシウムで脱水、濾別後、減圧濃縮して得られた結晶をクロロホルムで洗浄し、目的物 1 . 10m1 3 5 gを得た。クロロホルム洗浄液よりシルカゲルカラムクロマトグラフィーにて目的物 1 . 10m1 2 2 6 6 8 10m1 2 2 6 7 10m1 0 . 4 gをさらに得た。収率 10m1 6 10m1 0 . 4 gをさらに得た。収率 10m1 0 . 1 10m1 0 . 4 gをさらに得た。収率 10m1 0 . 1 10m1 0 10m1 0 10m1 0 . 1 10m1 0 1

(実施例6)

4 - プロモー 5 - (4 - クロロフェニル) - 2 - トリフルオロメチルイミダゾール (化合物番号!! - 8 8) の合成

(実施例7)

5-(4-クロロフェニル)-4-エトキシカルボニル-2-メトキシカルボ ニルイミダゾール(化合物番号II-31)の合成

(実施例8)

5-(3-クロロフェニル)-4-エトキシカルボニル-2-メチルイミダゾール (化合物番号II-16)の合成

CHCOOH +
$$2(CH_3CO)_2O$$
 + $NCCOOC_2H_5$
 NH_2

 $2-(3-\rho \Box \Box \Box z = L L)$ グリシン1. 86g(0.01 = L L)、無水酢酸 2.04g(0.02 = L L) およびシアノギ酸エチル0.99g(0.01 = L L L) をトルエン10m1に加え、撹拌しながらトリプチルホスフィン2.02g(0.01 = L L L) を滴下した。反応液を徐々に昇温し30分還流した。反応混合物を減圧濃縮し、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒 クロロホルム/メタノール=20/1)で精製することにより、目的物1.53gを得た。(収率58%) $n_0^{23.0}1.5576$

(実施例9)

5 - (3, 4 - ジクロロフェニル) - 2 - トリフルオロメチルイミダゾールの 合成

m. p. 179-180℃(収率73.5%)

(実施例10)

4 - 7 = 6 - (3.4 - 90 = 90 = 90 = 90) - 2 - 1 = 1.3

ミダゾール(化合物番号川-108)の合成

5-(3,4-ジクロロフェニル)-2-トリフルオロメチルイミダゾール1.99g(7.08ミリモル)をクロロホルム35mlに溶解し、臭素1.36g(8.5ミリモル)のクロロホルム10ml溶液を氷冷下に滴下した。室温で1時間撹拌したのち反応液を水に投入し、クロロホルム層を亜硫酸水素ナトリウム水溶液で洗浄し、脱水濃縮して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製し、目的物1.91gを得た。

m. p. 201-202℃(収率75%)

(実施例11)

4-クロロ-5-(3, 4-ジクロロフェニル)-2-トリフルオロメチルイミダゾール (化合物番号II-149)の合成

5-(3,4-ジクロロフェニル)-2-トリフルオロメチルイミダゾール1. 70g(6.05ミリモル)を酢酸 60m1に溶解し、塩化スルフリル0.90g(6.6ミリモル)を室温で滴下した。室温で2時間撹拌したのち氷水に投入し、酢酸エチル/ベンゼン=1/1の溶媒で抽出し、有機層を水及び炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄し、脱水濃縮後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し目的物1.56gを得た。(収率82%)

m. p. 192-193℃

(実施例12)

5-(3,4-ジクロロフェニル)-4-ヨード-2-トリフルオロメチルイミダゾール(化合物番号II-156)の合成

5-(3,4-ジクロロフェニル)-2-トリフルオロメチルイミダゾール1.23g(4.4ミリモル)をクロロホルム150mlに溶解し、ヨウ素1.12g(4.4ミリモル)を加えた。更に赤色酸化水銀0.79g(3.6ミリモル)を加え、室温で3時間撹拌した。

反応液を濾過し、濾液を亜硫酸水素ナトリウム水溶液で洗浄し、脱水、濃縮後、残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製し、目的物 1. 7 g を得た。(収率 9 5 %) m. p. 2 0 1 - 2 0 2 $\mathbb C$

(参考例1)

2-(4-クロロフェニル)-5-(3-トリフルオロメチルフェニル)イミ ダゾールの合成

3-トリフルオロメチルフェナシルブロマイド7.54g(0.028モル)を、4-クロロベンズアミジン塩酸塩6g(0.032モル)のDMF70ml及びアセトン100mlの混合溶液に滴下した。混合物を室温で撹拌しながら炭

酸カリウム 2 2. 5 g (0. 16 モル)を添加したのち、さらに室温で 7 2 時間 攪拌した。反応混合物を 5 0 0 m 1 の氷水にあけ、ベンゼン 2 0 0 m 1 及び酢酸 エチル 2 0 0 m 1 の混合溶媒で抽出した。有機層を水および無水硫酸マグネシウムで乾燥したのち、濃縮した。得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにより精製し、 4. 08 gの 2 - (4 - クロロフェニル) - 5 - (3 - トリフルオロメチルフェニル) イミダゾールを得た。

m. p. 178-179℃(収率45%)

(実施例13)

2-(4-クロロフェニル) -4-ニトロ-5-(3-トリフルオロメチルフェニル) イミダゾール (化合物番号II-162) の合成

$$F_3C \xrightarrow{N} H \xrightarrow{N} C1 \xrightarrow{HNO_3} F_3C \xrightarrow{N} H \xrightarrow{N} C1$$

m. p. 253-255℃(収率75%)

(実施例14)

1-アセチル-4(5)-ブロモ-2-(4-クロロフェニル)-5(4)-フェニルイミダゾール(化合物番号II-161、I-98)の製造

m. p. 114-116°C (収率76%)

さらに、ヘキサン-エーテルの洗浄液を濃縮し、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーにて精製することにより、1-アセチル-5-プロモ-2-(4-クロロフェニル) -4-フェニルイミダゾールを得た。

m. p. 130-131℃(収率7%)

(実施例 15) X=H R=CH₂OC₂H₃である化合物の合成

5-エトキシカルボニル-1-エトキシメチルー4-フェニルー2ートリフルオロメチルイミダゾールと4-エトキシカルボニルー1-エトキシメチルー5-フェニルー2ートリフルオロメチルイミダゾール(化合物番号I-24とII-4

6) の合成

2-xトキシカルボニルー5-7ェニルー2-トリフルオロメチルイミダゾール2.0g(0.007モル)の70m1の乾燥したTHF溶液に、カリウム tーブトキシド1.18g(0.0105モル)を添加し、10分間室温で撹拌した。これにクロロメチルエチルエーテル1.0g(0.0106モル)を滴下し、室温でさらに24時間撹拌した。反応混合物を水に投入し、酢酸エチルで抽出し、酢酸エチル層を無水硫酸マグネシウムで脱水し、口過、減圧濃縮して得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー(溶媒 ベンゼン/酢酸エチル=9/1)で精製し、2種の生成物を得た。

5-xトキシカルボニルー1-xトキシメチルー4-7ェニルー2-トリフルオロメチルイミダゾール1. 47g(収率61%) n_0 23.81. 5004

4-エトキシカルボニル-1-エトキシメチル-5-フェニル-2-トリフル オロメチルイミダゾール 0.44g(収率18%) np^{24.0}1.4946

化合物 II-460NMR スペクトルにおいて、 $1位0N-CH_2$ プロトンとベンゼン環オルト位プロトンとの間にNOE が観測されることから、その構造が確認された。

(実施例16)

1-アセトキシメチル-4-(3,4-ジクロロフェニル)-5-エトキシカルボニル-2-トリフルオロメチル-イミダゾール(化合物番号I-80)の合成

 $5-(3,4-ジクロロフェニル)-4-エトキシカルボニル-2-トリフルオロメチルイミダゾール7.06g(0.02モル)と無水酢酸20ml、パラホルムアルデヒド0.83g、及び、pートルエンスルホン酸0.52gを混合して、混合物を26時間加熱還流した。反応物を氷水に投入し、酢酸エチル/ベンゼン=1/1の混合溶媒で抽出し、有機層を水洗、炭酸水素ナトリウム水溶液で洗浄し、脱水濃縮後、得られた残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィーで精製して目的物1.83gを得た。(収率21%) <math>n_0^{24.6}$ l.5286 上記実施例を含め本発明の化合物の代表例を第1-1表および第1-11表に示

す。

第1-1表

	構造式						
化合物		物理恒数					
番号		R ₂	1	3	() m.p.℃		
			R ⁴	1	屈折率		
	X 1 m	R²	R³	R ⁴			
I - 1	4-C1	EtOCO	CF ₃	CH₃	(54 – 55)		
I - 2	2, 4-Cl ₂	EtOCO	CF ₃	CH3	n ^{21. 9} 1.5278		
1 - 3	4-C1	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{21.9} 1.5162		
I - 4	3-C1	EtOCO	CF ₃	CH₃	(36-37)		
1 - 5	3-C1	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{21.7} 1.5112		
I - 6	4-C1	NC	CF ₃	CH2OEt	(58-59)		
I - 7	2-01	EtOCO	CF ₃	CH3	n ^{24.0} 1.5157		
1 - 8	2-C1	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{24.0} 1.4956		
1 - 9	2, 4-Cl ₂	EtOCO	CF₃	CH2OEt	n ^{22.1} 1.5147		
I -10	3-C1	EtOCO	СН₃	CH₃	n ^{23.1} 1.5754		
I -11	2-C1	EtOCO	CH₃	СН₃	n _D ^{24.4} 1.5643		
I -12	2.4-Cl ₂	EtOCO	СН₃	СН₃	n ^{24.1} 1.5716		
I -13	4-C1	EtOCO	CH₂Ph	CH₃	(91-93)		

第1-1表(続き)

化合物 番 号	X 1 m	R²	R ³	R ⁴	物理恒数 〔 〕 m. p. ℃
I - 14	4-C1	EtOCO	CH ₃	СНз	(60-61)
I -15	3.4-Cl ₂	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{23.4} 1.5197
I -16	3, 4-Cl ₂	EtOCH2OCO	CF ₃	CH2OEt	n _D ^{23.2} 1.5179
1 -17	4-C1	EtOCO	COOMe	CH2OEt	n ^{23.8} 1.5561
I - 18	4-Ph	BtOCO.	CF ₃	CH2OEt	(60-61)
I -19	4-CH ₃	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{2 2. 4} 1.5015
I -20	3, 4-Cl ₂	NC	CF ₃	CH2OEt	(98 – 99)
I -21	4-MeO	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	(50 – 52)
I -22	3-01	NC	CF ₃	CH2OEt	(57 – 58)
1 -23	4-Ph0	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n _D ^{23.8} 1.5379
I - 24	- Н	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n _D ^{23.8} 1.5004
I — 25	2, 4-012	NC	CF ₃	CH2OEt	(61 – 62)
I -26	4-CF ₃	EtOCO	CF₃	CH2OEt	n ^{23.8} 1.4754
I - 27	4-01	Me₂NCO	CF₃	CH₂OEt	n _D ^{23.1} 1.5191
I -28	H	NC	CF ₃	CH₂OEt	л ^{23.3} 1.5189

第1-1表(続き)

化合物番 号	X 1 m	R²	R³	R ⁴	物理恒数 〔 〕m.p.℃
I - 29	2-01	NC	CF ₃	CH2OEt	n _D ^{23.1} 1.5173
1 -30	4-EtOCH ₂ O	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{23.1} 1.4961
1 -31	3-C1-4-MeO	EtOCO	CF ₃	CH₃	(74 – 75)
I -32	4-NO ₂	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	(74 – 75)
1 -33	2-NO ₂	Bt0C0	CF ₃	CH2OEt	n ^{23.9} 1.5072
I - 34	4-C1	MeNHCO	CF ₃	CH2OEt	(170-173)
I - 35	4-C1	Ph(Me)NCO	CF ₃	CH₂OEt	n ^{24.7} 1.5408
1 -36	4-CF ₃	H ₂ NCO	CF ₃	CH2OEt	(170-171)
I - 37	4-C1	Br	CF ₃	CH2OEt	(77 – 78)
I -38	3-C1-4-HC≡ CCH ₂ O	EtOCO	CF ₃	CH ₂ C≡CH	(99-100)
I — 39	4-CF ₃	NC	CF ₃	CH2OEt	n ^{23.1} 1.4773
I -40	3-C1-4-H ₂ C= C=CHO	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{23.1} 1.5429
I -41	3-C1-4-HC≡ CCH ₂ O	EtOCO	CF₃	CH2OEt	n ^{23.5} 1.5265
I -42	4-MeO	NC	CF ₃	CH2OEt	(57 – 59)
I -43	4-CF ₃ O	Et0C0	CF₃	CH2OEt .	n _D ^{22.7} 1.4909

第1-1表(続き)

77.1 1 A (NLC)						
化合物番 号	X 1 m	R²	R ³	R ¹	物理恒数 〔 〕 m. p. ℃	
I -44	4-Ph0	NC	CF₃	CH2OEt	n ^{2 2. 2} 1.5577	
I -45	4-Ph0	H₂NCO	CF ₃	CH2OEt	(202-203)	
I -46	3-C1-4-MeO	EtOCO	CF₃	CH₂OEt	n ^{2 3. 3} 1.5213	
I -47	3-N0 ₂ -4-C1	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{25.5} 1.5299	
I -48	4-C1	EtOCO	cyclo-Pr	CH₃	n ^{22.1} 1.5814	
I - 49					(257-260) d	
I -50	3-CF ₃ -4-Cl	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{21.5} 1.4912	
I -51	3-CH₃	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{22.5} 1.5002	
I -52	3-Br-4-F	EtOCO	CF₃	CH2OEt	n ^{22.8} 1.5114	
I -53	3-CH=CH-CH= CH-4	EtOCO	CF ₃	CH ₂ OEt	n ^{22.5} 1.5556	
I -54	4-C1	CH₃SCO	CF ₃	CH2OEt		
I -55	4-Br	EtOCO	CF ₃	CH ₂ OEt	n ^{21. 4} 1.5218	
I - 56	3-Br	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{2 2. 5} 1. 5213	
I -57	2, 3-C1 ₂	EtOCO	CF ₃	CH ₂ OEt	n ^{22.3} 1.5133	
I -58	4-SCH₃	EtOCO	CF ₃	CH2 OEt		

第1-Ⅰ表(続き)

化合物 番 号	X ¹ m	R ²	R ³	R 4	物理恒数。
一番 写					() m.p.℃
I -59	2-CH=CH-CH= CH-3	EtOCO	CF₃	CH2OEt	n ^{24.6} 1.5359
I -60	3-CF ₃	EtOCO	CF ₃	CH₂OEt	
I -61	3, 5-Cl ₂	EtOCO	CF₃	CH2OEt	
I - 62	3, 4-012	Br	CF ₃	CH2OEt	(87- 88)
1 -63	3-C1-4-F	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{2 2. 2} 1.4963
I - 64	2, 3, 5-Cl₃	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	(55- 57)
I -65	C1 C)	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	
I -66	3.5-Cl ₂ -4- OCH ₂ C≡CH	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{22.1} 1.5296
I - 67	3, 5-Cl ₂ -4-	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{24.9} 1.5246
	$0 - N - CF_3$				
1 -68	3,4-Cl ₂	CF ₃	CF ₃	CH2OEt	n ^{19.5} 1.4930
I -69	3, 4-Cl ₂	EtOCO	CF3	CH2OCH2Ph	n ^{23.2} 1.5470
I -70	3, 4-Cl ₂	EtOCO	CF ₃	CH2OCH2- CH2OCH3	(70- 71)
I -71	3, 4-Cl ₂	EtOCO	CF ₃	CH2OCH3	n ^{21.6} 1.5324
I -72	3,4-Cl ₂	EtOCO	CF ₃	CH₂SCN	

第1-1表(続き)

化合物番 号	X 1 m	R²	R³	R 4	物理恒数 〔 〕m.p.℃
I -73	3.4-Cl ₂	EtOCO	CF ₃	CH ₂ PCH ₃ CH ₃ O	
I - 74	3, 4-Cl ₂	EtOCO	CF₃	CH ₂ SO ₂ CH ₃	
I -75	3, 4-C l'2	EtOCO	CF ₃	CH ₂ SO ₂ Ph	-
I - 76	3, 4-Cl ₂	EtOCO	CF ₃	CH ₂ OCH ₂ C ≡ CH	n ^{21. 4} 1.5283
I -77	3,5-Cl ₂ -4- OCH ₂ OC ₂ H ₅	EtOCO _.	CF ₃	CH ₂ OC ₂ H ₅	n _D ^{22.2} 1.5710
I - 78	4-SO ₂ CH ₃	EtOCO	CF ₃	CH2OC2H5	n ^{21.6} 1.5240
I - 79	2-NO₂-5-Br	EtOCO	CF ₃	CH2OC2H5	n ^{21.3} 1.5290
I -80	3, 4-Cl ₂	EtOCO	CF ₃	CH2OCOCH3	n ^{2 1. 6} 1.5286
I -81	3.4-Cl ₂	EtOCO	C ₂ F ₅	CH ₂ OC ₂ H ₅	n ^{24.6} 1.5060
I -82	3, 4-Cl ₂	EtOCO	C ₃ F ₇	CH ₂ OC ₂ H ₅	n ^{24.4} 1.4910
I -83	3, 4-Cl ₂	EtOCO	CF₃	CH₂CN	n ^{24.1} 1.5396
I -84	3, 4-Cl ₂	EtOCO	CF ₃	CH2CO2CH3	n ^{24.3} 1.5254
I -85	4-C1	Etoco	PhCO	CH ₂ OC ₂ H ₅	n ²⁷ 1.5980
I -86	4-C1	Br	CH ₃	CH2OC2H5	(34- 35)
	1	•			

第1-【表(続き)

化合物番 号	X ¹ m	R²	R 3	R 4	物理恒数 〔 〕m.p.℃
1 -87	3, 4-Cl ₂	Cl	CF ₃	CH ₂ OC ₂ H ₅	(93-94)
I -88	4-CN	Br	CF ₃	CH2OCOCH3	(126-128)
I - 89	3-C1	Br	CF₃	CH2OEt	n ^{2 2. 5} 1.5408
I -90	3-NO ₂	Br	CF₃	CH2OEt	(102-103)
I -91	2-NO ₂ -5-C1	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{22.9} 1.5217
I - 92	3-C1-4-NO ₂	EtOCO	CF₃	CH2OEt	n _D ²³ 1.5336
I -93	3.4-012	EtOCO	Н	CH2OEt	n ^{24.2} 1.5581
I — 94	3, 4-Cl ₂	I	CF ₃	CH2OEt	(70-72)
I 95	Н	Br	-(O)-C1	CH₂OEt	(96-99)
I -96	4-NO ₂	Br	CF ₃	CH2OC2H5	n ²⁶ 1.5661
I -97	3-CF ₃	Br	-(O)-cı	CH2OC2H5	(88-89)
I — 98	H	Br	-(O)-cı	COCH₃	(130-131)
I — 99	.3-CF ₃	NO ₂	-(O)-cı	CH2OEt	(59-60)
I -100	4-C ₄ H ₉ t	EtOCO	CF ₃	CH2OEt	n ^{22.8} 1.4906
I -101	3-SO2NMe2 -4-C1	Br	CF ₃	CH2OEt	n ^{26. 5} 1.5400
I -102	3, 4-C1 ₂	Br	C ₂ F ₅	CH2OEt	(64-66)
I -103	3, 4-Cl ₂	Br	CF ₃	CH2SC3H7	n ²⁰ 1.5674

第1-Ⅰ表(続き)

化合物 番 号	X ¹ m	R²	R³	R ⁴	物理恒数 〔 〕 m. p. ℃
I -104	4-(0)-01	Br	CF₃	CH₂OEt	(150-152)
I -105	3, 4-Cl ₂	Br	CF₃	CH ₂ C - C1	(130-134)
I -106	3.4-Cl ₂	Br	CF ₃	CH2OC3H7"	(42-43)
I -107	3-CF ₃ -4-Cl	Br	CF₃	CH ₂ OC ₂ H ₅	n ^{23.1} 1.4916
I -108	3-C1-4-NO ₂	Br	CF₃	CH2OEt	(73-75)
I -109	4-CN	Br	CF ₃	CH₂OEt	(100-101)
I -110	4-CH ₃ SO ₂	Br	CF ₃	CH₂OEt	(72-74)
I -111	3-C1-4 -SO ₂ CH ₃	Br	CF ₃	CH₂OEt	n ^{24.5} 1.5489
I -112	4-CO ₂ C ₂ H ₅	Br	CF₃	CH₂OEt	n ^{22. 5} 1.5343
I -113	3,5-Cl ₂	Br	CF₃	CH2OEt	(76-77)
I -114	3-C1-4-CN	Br	CF₃	CH2OEt	(92-94)
I -115	3-CN	Br	CF₃	CH2OEt	n ^{20.8} 1.5352
I -116	2, 3, 4-013	Br	CF₃	CH2OEt	n ²¹ 1.5473
I -117	3-CH ₃ -4-NO ₂	Br	CF₃	CH2OEt	(83-85)
I -118	2-C1-4-NO ₂	Br	CF ₃	CH ₂ OEt	n ^{24.5} 1.5542
I -119	2-C1-4-CN	Br	CF₃	CH2OEt	n ^{24.5} 1.5358
I -120	3-CH ₃ -4-CN	Br	CF ₃	CH2OEt	(82 -83)

第1-Ⅰ表(続き)

化合物 番 号	X ¹ m	R²	R³	R ⁴	物理恒数 〔 〕m.p.℃
I -121	3, 4-(NO ₂) ₂	Br	CF ₃	CH2OEt	(126-128)
I -122	3-NO ₂ -4-OCH ₃	Br	CF ₃	CH2OEt	(88-90)
I -123	3-0CH ₃ -4-NO ₂	Br	CF ₃	CH2OEt	(78-80)
I -124	4-COCH₃	Br	CF ₃	CH2OEt	
I -125	3, 4-Cl ₂	Br	CF ₃	CH2OCOCH3	(122-123)
I -126	3,4-Cl ₂	Br	CF ₃	CH2OCOC2H5	(85-86)
I -127	3.4-Cl ₂	CO ₂ Et	CF₃	CH2OCC(CH3)3 II O	n ²⁶ 1.5109
I -128	3,4-Cl ₂	CO ₂ Et	CF₃	CH2S -	n ²⁶ 1.5803
I -129	3, 4-Cl ₂	Br	CF ₃	CH ₂ S -	n ^{20.4} 1.6142
I -130	3, 4-Cl ₂	Br	CF ₃	CH ₂ OCC(CH ₃) ₃ O	(91-92)

$$F_3C$$
 N
 $O = N$
 CF_3
 CF_3

第1-11表

	構造式				
化合物	N R ₃				物理恒数
番号		X ² m	I R ⁴		() m.p.℃
	R²	X²m	R³	R ⁴	
11-1	EtOCO	4-C1	CF ₃	Н	(193-194)
11-2	EtOCO	2-01	CF ₃	н	(108-110)
11-3	EtOCO	2, 4-Cl ₂	CF ₃	Н	(128-130)
11-4	EtOCO	3-C1	CF₃	Н	(100-102)
11-5	EtOCO	4-C1	CF ₃	CH₃	(93-94)
11 – 6	NC	4-C1	CF ₃	Н	(182-183)
11-7	EtOCO	2,4-012	CF ₃	CH ₃	(115-121)
11-8	EtOCO	4-C1	CF ₃	CH2OEt	n ^{21.8} 1.5124
11-9	EtOCO	3-C1	CF ₃	CH₃	(111-112)
11-10	EtOCO	3-C1	CF ₃	CH2OEt	n ^{21.7} 1.5119
11-11	EtOCO	4-C1	CH₃	Н	(147-148)
11-12	EtOCO	2-01	CF ₃	CH₃	(106-107)
11-13	EtOCO	2-01	CF₃	CH2OEt	n ^{24.0} 1.5016

第1-川表(続き)

化合物 番 号	R²	X²m	R³	R ¹	物理恒数 〔 〕 m. p. ℃
11-14	EtOCO	4-C1	cyclo-Pr	Н	(158-159)
11-15	EtOCO	2, 4-012	CF ₃	CH2OEt	n ^{22.5} 1.5145
11-16	EtOCO	3-01	CH₃	H	n ^{23.0} 1.5576
11-17	EtOCO	2-01	CH₃	Н	n ^{22.0} 1.5485
11-18	EtOCO	2, 4-012	CH₃	Н	(77 – 80)
11-19	EtOCO	4-C1	CH₂Ph	Н	(35-36)
11-20	EtOCO	4-C1	nCaH17	Н	n ^{22.2} 1.5288
11-21	EtOCO	4-C1	cyclo-Pr	CH ₃	(100-101)
11-22	EtOCO	3-C1	CH₃	CH₃	(94 – 95)
11-23	EtOCO	2-C1 ·	CH ₃	CH3	(89-90)
11-24	EtOCO	2, 4-Cl ₂	CH ₃	CH₃	(129-135)
11-25	EtOCO	4-C1	CH₂Ph	CH ₃	n ^{23.4} 1.5901
11-26	EtOCO	4-C1	CH3	CH3	(93-95)
11-27	EtOCO	3, 4-Cl ₂	CF₃	Н	(122-123)
11-28	EtOCO	4-Ph0	CF ₃	Н	(170-171)

第1-11表(続き)

化合物 番 号	R²	X 2 m	R ³	R [‡]	物理恒数 〔 〕 m. p. ℃
11-29	H₂NCO	3, 4-Cl ₂	CF ₃	Н	(96 – 101)
11-30	NC	3, 4-Cl ₂	CF₃	Н	(207-208)
11-31	EtOCO	4-C1	COOMe	Н	(149-151)
11-32	EtOCO	4-01	COOMe	CH2OEt	n ^{23.1} 1.5492
11-33	EtOCO	4-Ph	CF ₃	Н	(179-181)
11-34	EtOCO	4-Ph	CF₃	CH2OEt	(99-103)
11 – 35	EtOCO	4-CH ₃	CF ₃	Н	(142-143)
11-36	EtOCO	4-CH ₃	CF ₃	CH2OEt	n ^{2 2. 3} 1.5013
11-37	EtOCO	4-MeO	CF ₃	Н	(117-118)
11-38	EtOCO	4-MeO	CF ₃	CH2OEt	n ^{22.7} 1.5085
11-39	H₂NCO	3-01	CF ₃	Н	(162-165)
II-40	NC	3-01	CF ₃	Н	(161-163)
II-41	H ₂ NCO	2, 4-Cl ₂	CF ₃	Н	(248-249)
11-42	NC	2.4-Cl ₂	CF₃	Н	(199-202)
11-43	EtOCO	4-CF ₃	CF ₃	Н	(145-147)

第1-11表(続き)

化合物番 号	R²	X 2 m	R³	R 4	物理恒数 〔 〕m.p.℃
11-44	EtOCO	4-Ph0	CF ₃	CH2OEt	n ^{23.8} 1.5356
11-45	EtOCO	Н	CF ₃	Н	(148-152)
11-46	EtOCO	Н	CF₃	CH2OEt	n ^{24.0} 1.4946
11-47	NC	2, 4-Cl ₂	CF ₃	CH2OEt	(75-76)
11-48	H₂NCO	2-01	CF ₃	Н	(211-212)
11-49	. NC	2-01	CF ₃	Н	(170-173)
11-50	Me₂NCO	4-01	CF ₃	Н	(226-227)
11-51	Ph(Me)NCO	4-C1	CF ₃	Н	(209-211)
11-52	EtOC(=NH)	Н	CF ₃	Н	(177-178)
11-53	H₂NCO	Н	CF ₃	Н	(115-118)
11-54	NC	. Н	CF ₃	н	(183-187)
11-55	NC	Н	CF ₃	CH2OEt	(69-71)
11-56	NC	2-Cİ	CF ₃	CH2OEt	n ^{22.9} 1.5090
11-57	EtOCO	4-EtOCH₂O	CF ₃	CH2OEt	n ^{23.3} 1.4983
11-58	EtOCO	4-EtOCH₂O	CF ₃	Н	n ^{23.7} 1.5200

第1-川表(続き)

化合物 番 号	R²	X ² m	R ³	R ⁴	物理恒数 〔 〕m.p.℃
11 – 59	носо	4-C1	CF ₃	Н	(224) d
11-60	EtOCO	3-C1-4-MeO	CF ₃	CH₃	(142-144)
11-61	EtOCO	4-NO ₂	CF ₃	Н	(154-159)
11-62	EtOCO	2-NO ₂	CF ₃	H	n ^{23.7} 1.5167
11-63	EtOCO	2-NO ₂	CF ₃	CH2OEt	n ^{24.1} 1.5208
II — 64	H₂NCO	4-CF ₃	CF ₃	Н	(245-246)
11 – 65	H₂NCO	4-CF ₃	CF ₃	CH2OEt	(126-127)
11 – 66	NC	4-CF ₃	CF ₃	Н	(164-165)
11-67	Br	4-01	CF ₃	CH2OEt	(75-76)
11 – 68	Et0C0	3-C1-4-HC≡ CCH ₂ O	· CF ₃	CH ₂ C≡CH	(108-109) ·
11 – 69	EtOC(=NH)	4-MeO	CF ₃	Н	(178-179)
11 – 70	H₂NCO	4-MeO	CF ₃	Н	(200-201)
11-71	NC	4-MeO	CF ₃	Н	(191-195)
11 – 72	EtOCO	3-C1-4-HC = CCH ₂ O	CF ₃	CH2OEt	n ^{23.9} 1.5245
11-73	H₂NCO	4-PhO	CF ₃	Н	(186-189)

第1-川表(続き)

化合物番 号	R²	. X ² m	R³	R ⁴	物理恒数 〔 〕m.p.℃
11-74	EtOC(=NH)	4-Ph0	CF ₃	Н	(168-169)
11-75	NÇ	4-Ph0	CF ₃	Н	(199-200)
11-76	NC	4-Ph0	CF ₃	CH2OEt	n ^{22.2} 1.5476
11-77	H₂NCO	4-Ph0	CF ₃	CH2OEt	(147-148)
11-78	EtOCO	3-C1-4-MeO	CF ₃	CH2OEt	n _D ^{23.7} 1.5184
11-79	EtOCO	3-NO ₂ -4-C1	CF ₃	CH2OEt	n ^{25.5} 1.5180
11-80	EtOCO	3-CF ₃ -4-Cl	CF ₃	Н	(87 – 90)
11-81	EtOCO	3-CF ₃ -4-Cl	CF ₃	CH2OEt	n ^{21. 5} 1.4718
11-82	EtOCO	3-Br-4-F	CF ₃	Н	(139-140)
11-83	EtOCO	3-CH ₃	CF ₃	Н	n ^{21.5} 1.5044
11-84	EtOCO	3-CH ₃	CF₃	CH2OEt	n ^{22.3} 1.4880
11-85	EtOCO	3-CH=CH-CH= CH-4	CF ₃	Н	(131-136)
11 – 86	EtOCO	3-Br-4-F	CF₃	CH2OEt	n ^{23.3} 1.5043
11-87	EtOCO	3-CH=CH-CH= CH-4	CF ₃	CH2OEt	amorphous
11 – 88	Br	4-C1	CF3	Н	(174-179)

第1-川表(続き)

化合物番号	R²	X ² m	R³	R ⁴	物理恒数 〔 〕m.p.℃
11 – 89	CH₃SCO	4-01	CF₃	Н	
11 – 90	EtOCO	3-NO ₂ -4-C1	CF3	Н	(133-135)
11-91	Et0C0	4-Br	CF ₃	CH2OEt	
11-92	EtOCO	4-Br	CF ₃	Н	(190-191)
11-93	EtOCO	3-Br	CF ₃	H	(124-125)
11-94	EtOCO	3-Br	CF₃	CH2OEt	
11 – 95	EtOCO	5-Br-2-NO ₂	CF ₃	CH2OEt	
11-96	EtOCO	5-Br-2-NO ₂	CF ₃	Н	
11-97	EtOCO	2, 3-Cl ₂	CF ₃	Н	(120-121)
11-98	EtOCO	2.3-Cl ₂	CF ₃	CH₂OEt	
11 – 99	Et0C0	4-SCH₃	CF ₃	CH2OEt	
II-100	EtOCO	4-SCH₃	CF₃	Н	
*5 II-101	EtOCO	2-CH=CH-CH= CH-3	CF ₃	Н	(172-173)
11-102	EtOCO	2-CH=CH-CH= CH-3	CF ₃	CH2OEt	(107-108)
11-103	EtOCO	3-CF ₃	CF ₃	CH₂OEt	

第1-川表(続き)

化合物 番 号	R²	X ² m	R³	R ⁴	物理恒数 〔 〕m.p.℃
II-104	EtOCO	3-CF ₃	CF ₃	Н	
11-105	EtOCO	3, 5-Cl ₂	CF ₃	Н	(157-159)
11-106	EtOCO	3.5-Cl ₂	CF ₃	CH2OEt	
11-107	Br	3, 4-Cl ₂	CF ₃	CH2OEt	
II-108	Br	3,4-Cl ₂	CF ₃	Н	(201-202)
11-109	EtOCO	3-C1-4-F	CF ₃	CH2OEt	
11-110	EtOCO	3-C1-4-F	CF ₃	Н	
11-111	EtOCO	2, 3, 5-Cl ₃	CF₃	Н	
II-112	EtOCO	2, 3, 5-Cl ₃	CF ₃	CH2OEt	
11-113	EtOCO	CI CI	CF ₃	CH2OEt	
II-114	EtOCO	CI CI N	CF₃	Н	
11-115	EtOCO	3.5-Cl ₂ -4- OCH ₂ C≡CH	CF ₃	Н	
11-116	Et0C0	3.5-Cl ₂ -4- OCH ₂ C≡CH	CF ₃	CH2OEt	(82- 83)
11-117	EtOCO ·	3, 5-Cl ₂ -4-0-	CF ₃	CH2OEt	
		CI CF3			
11-118	EtOCO	3,5-Cl ₂ -4-0-	CF₃	H	
		CI CF 3			

第1-川表(続き)

化合物 番 号	R²	X²m	R 3	R 4	物理恒数 〔 〕m.p.℃
11-119	CF ₃	3, 4-Cl ₂	CF ₃	H	(188-189)
11-120	CF ₃	3.4-Cl ₂	CF₃	CH₂OEt	n ^{19. 1} 1.4861
11-121	EtOCO	3, 4-Cl ₂	CF ₃	CH₂OCH₂Ph	,
11-122	EtOCO	3, 4-012	CF ₃	CH ₂ OCH ₂ - CH ₂ OCH ₃	
11-123	EtOCO	3,4-012	CF ₃	CH ₂ OCH ₂ - C≡CH	
11-124	BtOCO	3, 4-Cl ₂	CF ₃	CH ₂ SCH ₃	
11-125	Br	3, 4-012	CF₃	CH₂SPh	n ²¹ 1.6033
II-126	EtOCO	3, 4-Cl ₂	CF₃	CH2OC + ∥ O	
11-127	EtOCO	3, 4-Cl ₂	CF ₃	CHOCOEt II O CH ₃	
11-128	Et.OCO	3, 4-Cl ₂	CF₃	CH ₂ OCH ₂ - C≡CH	
11-129	Br	3-C1-4-SO ₂ CH ₃	CF ₃	Н	(230-231)
11-130	Br	4-EtOCO	CF ₃	Н	(121-123)
11-131	Br	3-NO ₂	CF₃	Н	(171-172)
11-132	Br	3-NO ₂	CF ₃	CH2OEt	(107-109)
11-133	EtOCO	3, 4-Cl ₂	CF ₃	CH2OCH3	

第1-川表(続き)

化合物 番 号	R²	X 2 m	R³	R ¹	物理恒数 〔 〕m.p.℃
11-134	EtOCO	3, 4-Cl ₂	CF ₃	CH₂SCN	
11-135	EtOCO	3, 4-Cl ₂	CF₃	CH ₂ P CH ₃ II CH ₃ O	
11-136	EtOCO	3.4-Cl ₂	CF₃	CH2SO2CH3	
11-137	EtOCO	3.4-Cl ₂	CF₃	CH2SO2Ph	
11-138	EtOCO	3,5-Cl ₂ -4- OCH ₂ OC ₂ H ₅	CF₃	CH2OC2H5	n ²² 1.5189
11-139	EtOCO	4-SO ₂ CH ₃	CF ₃	Н	(130-131)
11-140	EtOCO	4-SOCH₃	CF ₃	H	(211-212)
11-141	MeSCO	4-C1	CF ₃	н	(167-169)
11-142	EtOCO	3, 4-Cl ₂	C ₂ F ₅	H	(162-163)
II-143	EtOCO	3.4-Cl ₂	C3F7	H	(137-138)
[]-144	EtOCO	3, 4-C1 ₂	CF₃	CH2CO2CH3	(130-133)
II-145	NO 2	4-C1	CF₃	CH2OC2H5	n ^{23.5} 1.4993
11-146	NO ₂	4-C1	CF ₃	Н	(113-118)
11-147	EtOCO	4-C1	PhCO	Н	(150-151)
11-148	Br ·	4-C1	CH ₃	CH2OC2H5	(66-69)
11-149	CI	3,4-Cl ₂	CF ₃	Н	(192-193)
11-150	NO ₂	4-NO ₂	CF ₃	н	glassy
11-151	NO ₂	4-NO ₂	CF ₃	CH₂OEt	(106-110)

第1-川表(続き)

化合物 番 号	R ²	X²m	R ³	R ⁴	物理恒数 〔 〕m.p.℃
11-152	NO ₂	3-NO ₂	CF ₃	Н	glassy
11-153	NO ₂	3-NO ₂	CF3	CH2OEt	(132-136)
11-154	EtOCO	3,4-012	Н	CH ₂ OEt	n ^{24.9} 1.5653
11-155	EtOCO	4-C ₄ H ₉ '	CF ₃	Н	(195-196)
11-156	Ī	3, 4-Cl ₂	CF ₃	H	(201-202)
11-157	Br	Н	-(O)- C1	H	(215-213)
11-158	Br	H	-(O)- CI	CH2OEt	amorphous
11-159	Br	3-CF ₃	-(O)- C1	Н	(194-195)
11-160	Br	3-CF ₃	-(O)- CI	CH2OEt	(101-103)
11-161	Br	H	-(O)- CI	COCH₃	(114-116)
11-162	NO ₂	3-CF ₃	-(O)- C1	Н	(253-255)
11-163	NO ₂	3-CF ₃	-(O)- CI	CH2OEt	(156-157)
11-164	EtOCO	4-C4H9'	CF₃	CH2OEt	n ^{22.7} 1.4982
11-165	Br	3-CH ₃ -4-NO ₂	CF₃	Н	(188-190)
11-166	Br	3, 5-Cl ₂	CF ₃	Н	(234-235)
11-167	Br	3-CN	CF ₃	Н	(162-163)
11-168	Br	2, 3, 4-Cl ₃	CF ₃	Н	(251-252)
11-169	Br	3-CH ₃ -4-NO ₂	CF ₃	CH2OEt	n ^{2 4. 5} 1.5529

第1-11表(続き)

化合物番 号	R²	X 2 m	R³	R +	物理恒数 〔 〕m.p.℃
11-170	Br	2-C1-4-NO ₂	CF ₃	CH₂OEt	n _D ^{24.5} 1.5519
11-171	Br	2-C1-4-CN	CF ₃	CH2OEt	(115-116)
11-172	Br	3-CH ₃ -4-CN	CF ₃	CH2OEt	(72 -73)
11-173	Br	3, 4-(NO ₂) ₂	CF ₃	CH2OEt	
II-174	Br	3-NO ₂ -4 -OCH ₃	CF ₃	CH₂OEt	•
11-175	Br	3-0CH ₃ -4 -NO ₂	CF ₃	CH2OEt	
II-176	Br	4-COCH ₃	CF₃	CH2OEt	
11-177	Br	3.4-Cl ₂	CF ₃	CH2OCOCH3	(104-105)
11-178	Br	3.4-Cl ₂	CF ₃	CH2OCOC2H5	(78 -79)
II-179	Br	4-CN	CF ₃	CH2OCOCH3	
11-180	CO ₂ Et	3, 4-Cl ₂	CF ₃	CH2OCOC(CH3)3	(119-122)
11-181	Br	3-NO ₂ -4 -OCH ₃	CF ₃	Н	(166-167)
11-182	Br	3,4-(NO ₂) ₂	CF ₃	Н	(175-176)
11-183	Br	3-CH ₃ -4-CN	CF ₃	Н	(205-207)
11-184	Br	3-0CH ₃ -4 -NO ₂	CF ₃	Н	(150-151)

EtOC N CF3

Et 0C N CF 3 CH 2 OE t

本発明化合物は農業上の有害生物、衛生害虫、貯殻害虫、衣類害虫、家屋害虫等の防除に使用でき、その代表例として、下記のものが挙げられる。

鱗翅目害虫、例えば、ハスモンヨトウ、ヨトウガ、アワヨトウ、タマナヤガ、 アオムシ、タマナギンウワバ、コナガ、チャノコカクモンハマキ、チャハマキ、 モモシンクイガ、ナシヒメシンクイ、ミカンハモグリガ、チャノホソガ、キンモ ンホソガ、マイマイガ、チャドクガ、ニカメイガ、コブノメイガ、ヨーロピアン コーンボーラー、アメリカシロヒトリ、スジマダラメイガ、ヘリオティス属、ヘ リコベルパ属、アグロティス属、イガ、コドリンガ、ワタアカミムシ等、半翅目 害虫、例えば、モモアカアブラムシ、ワタアブラムシ、ニセダイコンアブラムシ 、ムギクビレアブラムシ、ホソヘリカメムシ、アオクサカメムシ、ヤノネカイガ ラムシ、クワコナカイガラムシ、オンシツコナジラミ、タバココナジラミ、ナシ キジラミ、ナシグンバイ、トビイロウンカ、ヒメトビウンカ、セジロウンカ、ツ マグロヨコバイ等、鞘翅目害虫、例えば、キスジノミハムシ、ウリハムシ、コロ ラドハムシ、イネミズゾウムシ、コクゾウムシ、アズキゾウムシ、マメコガネ、 ヒメコガネ、ジアブロティカ属、タバコシバンムシ、ヒラタキクイムシ、マツノ マダラカミキリ、ゴマダラカミキリ、アグリオテス属、ニジュウヤホシテントウ、 コクヌスト、ワタミゾウムシ、双翅目害虫、例えば、イエバエ、オオクロバエ、 センチニクバエ、ウリミバエ、ミカンコミバエ、タネバエ、イネハモグリバエ、 キイロショウジョウバエ、サシバエ、コガタアカイエカ、ネッタイシマカ、シナ ハマダラカ等、アザミウマ目害虫、例えば、ミナミキイロアザミウマ、チャノキ イロアザミウマ等、膜翅目害虫、例えば、イエヒメアリ、キイロスズメバチ、カ ブラハバチ等、直翅目害虫、例えば、チャバネゴキブリ、ワモンゴキブリ、クロ ゴキブリ、トノサマバッタ等、シロアリ目害虫、例えば、イエシロアリ、ヤマト シロアリ等、隠翅目害虫、例えば、ヒトノミ等、シラミ目害虫、例えば、ヒトジ ラミ等、ダニ目、例えば、ナミハダニ、カンザワハダニ、ミカンハダニ、リンゴ ハダニ、ミカンサビダニ、チャノホコリダニ、ブレビパルパス属、エオテトラニ カス属、ロビンネダニ、ケナガコナダニ、コナヒョウヒダニ、オウシマダニ、フ

タトゲチマダニ等、植物寄生性線虫類、例えば、サツマイモネコブセンチュウ、ネグサレセンチュウ、ダイズシストセンチュウ、イネシンガレセンチュウ、マツノザイセンチュウ等。

又、近年コナガ、ウンカ、ヨコバイ、アプラムシ等多くの害虫において有機リン剤、カーバメート剤およびピレスロイド剤に対する抵抗性が発達し、それら薬剤の効力不足問題を生じており、抵抗性系統の害虫にも有効な薬剤が望まれている。本発明化合物は感受性系統のみならず、有機リン剤、カーバメート剤、ピレスロイド剤抵抗性系統の害虫にも優れた殺虫効果を有する薬剤である。

本発明化合物は、広範囲の種類の糸状菌に対し、すぐれた殺菌力をもっていることから、花卉、芝、牧草を含む農園芸作物の栽培に際し発生する種々の病害の 防除に使用することが出来る。例えば、

イネ いもち病 (Pyricularia oryzae)

紋枯病 (Rhizoctonia solani)

馬鹿苗病 (Gibberella fujikuroi)

ごま葉枯病 (Cochliobolus miyabeanus)

オオムギ 裸黒穂病 (<u>Ustilago</u> nuda)

コムギ 赤かび病 (Gibberella zeae)

赤さび病 (Puccinia recondita)

眼紋病 (Pseudocercosporella

herpotrichoides)

ふ枯病 (Leptosphaeria nodo<u>rum</u>)

うどんこ病(Erysiphe graminis f. sp.

tritici)

紅色雪腐病 (Micronectriella nivalis)

ジャガイモ 疫病 (Phytophthora infest<u>ans</u>)

ラッカセイ 褐斑病 (Mycosphaerella arachidis)

テンサイ 褐斑病 (Cercospora beticola)

```
キュウリ
      うどんこ病(Sphaerotheca fuliginea)
            (Sclerotinia sclerotiorum)
      菌核病
      灰色かび病(<u>Botrytis</u> cinerea)
      べと病
            (Pseudoperonospora
             cubensis)
トマト
      葉かび病
           (Cladosporium fulvum)
     ・疫病
            (Pytophthora infestans)
      黒枯病
            (Corynespora melongenae)
ナス
タマネギ
      灰色腐敗病(Botrytis allii)
      うどんこ病(Sohaerotheca humuli)
イチゴ
リンゴ
      うどんこ病 (Podosphaera leucotricha)
      黒星病
            (Venturia inaequalis)
      モニリア病 (Monilinia mali)
カキ
      炭そ病
            (Gloeosporium <u>kaki</u>)
            (Monilinia fructicola)
モモ
      灰星病
      うどんこ病(Uncinula necator)
ブドウ
      べと病
            (Plasmopara viticola)
      赤星病 (Gymnosporangium asiaticum)
ナシ
            (Alternaria kikuchiana)
      黒斑病
            (Pestalotia theae)
チャ
      輪斑病
            (Colletotrichum theae-
      炭そ病
             sinensis)
            (Elisinoe fawcetti)
カンキツ そうか病
            (Pennisillium italicum)
     貴かび病
西洋シバ 雪腐大粒菌核病 (Sclerotinia borealis)
などの防除に使用することが出来る。
```

剤及びアシルアラニン剤に対する抵抗性が発達し、それら薬剤の効力不足を生じており、抵抗性系統の病原菌にも有効な薬剤が望まれている。本発明化合物は感受性系統のみならず、ベンツイミダゾール剤、ジカルボキシイミド剤及びアシルアラニン剤抵抗性系統の病原菌にも優れた殺菌効果を有する薬剤である。

適用がより好ましい病害としては、コムギうどんこ病、リンゴ黒星病、キュウリベと病、ブドウベと病等が挙げられる。

本発明化合物は、水棲生物が船底、魚網等の水中接触物に付着するのを防止するための防汚剤として使用することも出来る。

また、本発明化合物を塗料や繊維などに混入させることで、壁や浴槽、あるいは靴や衣服の防菌、防黴剤として使用することもできる。

また本発明化合物の中には、殺虫、殺ダニ活性や除草活性を示すものもある。

このようにして得られた本発明化合物を実際に施用する際には他成分を加えず 純粋な形で使用できるし、また農薬として使用する目的で一般の農薬のとり得る 形態、即ち、水和剤、粒剤、粉剤、乳剤、水溶剤、懸濁剤、フロアブル等の形態 で使用することもできる。添加剤および担体としては固型剤を目的とする場合は、大豆粒、小麦粉等の植物性粉末、珪藻土、燐灰石、石こう、タルク、ベントナイト、パイロフィライト、クレイ等の鉱物性微粉末、安息香酸ソーダ、尿素、芒硝等の有機及び無機化合物が使用される。液体の剤型を目的とする場合は、ケロシン、キシレンおよびソルベントナフサ等の石油留分、シクロヘキサン、シクロヘキサノン、ジメチルホルムアミド、ジメチルスルホキシド、アルコール、アセトン、トリクロルエチレン、メチルイソブチルケトン、鉱物油、植物油、水等を溶剤として使用する。これらの製剤において均一かつ安定な形態をとるために、必要ならば界面活性剤を添加することもできる。また有効成分量は好ましくは5~70%である。このようにして得られた水和剤、乳剤、フロアブル剤は水で所定の濃度に希釈して懸濁液あるいは乳濁液として、粉剤・粒剤はそのまま植物に散布する方法で使用される。

なお、本発明化合物は単独でも十分な効力を発揮するが、各種の殺菌剤、殺虫

剤、殺ダニ剤または共力剤の1種類以上と混合して使用することもできる。

本発明化合物と混合して使用できる、殺菌剤、殺虫剤、殺ダニ剤、殺線虫剤、植物成長調整剤としては以下のようなものが挙げられる。

殺菌剤:

銅剤:

塩基性塩化銅、塩基性硫酸銅等

硫黄剤:

チウラム、マンネブ、マンコゼブ、ポリカーバメート、ブロピネブ、ジラム、 ジネブ等

ポリハロアルキルチオ剤:

キャプタン、ジクロルフルアニド、フォルペット等

有機塩素剤:

クロロタロニル、フサライド等

有機リン剤:

IBP、EDDP、トルクロホスメチル、ピラゾホス、ホセチル等 ジベンツイミダゾール剤:

チオファネートメチル、ベノミル、カルベンダジム、チアベンダゾール等 ジカルボキシイミド剤:

イプロジオン、ビンクロゾリン、プロシミドン、フルオルイミド等 カルボキシアミド剤:

オキシカルボキシン、メプロニル、フルトラニル、テクロフタラム、トリクラミド、ペンシクロン等

アシルアラニン剤:

メタラキシル、オキサジキシル、フララキシル等

SBI剤:

トリアジメホン、トリアジメノール、ビテルタノール、ミクロブタニル、ヘキ サコナゾール、プロピコナゾール、トリフルミゾール、プロクロラズ、ペフラゾ

エート、フェナリモル、ピリフェノックス、トリホリン、フルシラゾール、エタコナゾール、ジクロブトラゾール、フルオトリマゾール、フルトリアフェン、ペンコナゾール、ジニコナゾール、シプロコナゾール、イマザリル、トリデモルフ、フェンプロピモルフ、ブチオベート等

抗生物質剤:

ポリオキシン、ブラストサイジンS、カスガマイシン、バリダマイシン、硫酸 ジヒドロストレプトマイシン等

その他:

プロパモカルブ塩酸塩、キントゼン、ヒドロキシイソオキサゾール、メタスルホカルブ、アニラジン、イソプロチオラン、プロベナゾール、キノメチオネート、ジチアノン、ジノカブ、ジクロメジン、メパニピリム、フェリムゾン、フルアジナム、ピロキロン、トリシクラゾール、オキソリニック酸、ジチアノン、イミノクタジン酢酸塩、シモキサニル、ピロールニトリン、メタスルホカルブ、ジエトフェンカルブ、ビナパクリル、レシチン、重曹、フェナミノスルフ、ドジン、ジメトモルフ、フェナジンオキシド等

殺虫・殺ダニ剤:

有機燐およびカーバメート系殺虫剤:

フェンチオン、フェニトロチオン、ダイアジノン、クロルピリホス、ESP、バミドチオン、フェントエート、ジメトエート、ホルモチオン、マラソン、トリクロルホン、チオメトン、ホスメット、ジクロルボス、アセフェート、EPBP、メチルパラチオン、オキシジメトンメチル、エチオン、サリチオン、シアノホス、イソキサチオン、ピリダフェンチオン、ホサロン、メチダチオン、スルプロホス、クロルフェンビンホス、テトラクロルビンホス、ジメチルビンホス、プロパホス、イソフェンホス、エチルチオメトン、プロフェノホス、ピラクロホス、モノクロトホス、アジンホスメチル、アルディカルブ、メソミル、チオジカルブ、カルボフラン、カルボスルファン、ベンフラカルブ、フラチオカルブ、プロポキスル、BPMC、MTMC、MIPC、カルバリル、ピリミカーブ、エチオフェンカル

ブ、フェノキシカルブ、カルタップ、チオシクラム、ベンスルタップ等。 ピレスロイド系殺虫剤:

ペルメトリン、シペルメトリン、デルタメスリン、フェンバレレート、フェンプロパトリン、ピレトリン、アレスリン、テトラメスリン、レスメトリン、ジメスリン、プロパスリン、フェノトリン、プロトリン、フルバリネート、シフルトリン、シハロトリン、フルシトリネート、エトフェンプロクス、シクロプロトリン、トラロメトリン、シラフルオフェン、ブロフェンプロクス、アクリナトリン、フブフェンプロックス等。

ベンゾイルウレア系その他の殺虫剤:

ジフルベンズロン、クロルフルアズロン、ヘキサフルムロン、トリフルムロン、テトラベンズロン、フルフェノクスロン、フルシクロクスロン、ブプロフェジン、ピリプロキシフェン、メトプレン、ベンゾエピン、ジアフェンチウロン、イミダクロプリド、フィプロニル、硫酸ニコチン、ロテノン、メタアルデヒド、機械油、BTや昆虫病原ウイルスなどの微生物農薬等。

殺線虫剤:

フェナミホス、ホスチアゼート等。

殺ダニ剤:

クロルベンジレート、フェニソブロモレート、ジコホル、アミトラズ、BPP S、ベンゾメート、ヘキシチアゾクス、酸化フェンブタスズ、ポリナクチン、キ ノメチオネート、CPCBS、テトラジホン、アベルメクチン、ミルベメクチン、 クロフェンテジン、シヘキサチン、ピリダベン、フェンピロキシメート、テブフ ェンピラド、ピリミジフェン、フェノチオカルブ、ジエノクロル等。

植物成長調整剤:

ジベレリン類 (例えばジベレリンA₃、ジベレリンA₄、ジベレリンA₇) I AA、NAA。

次に、本発明の組成物の実施例を若干示すが、添加物及び添加割合は、これら実施例に限定されるべきものではなく、広範囲に変化させることが可能である。

PCT/JP94/01319 WO 95/04724

製剤実施例中の部は重量部を示す。

実施例17 水和剤

4 0 部 本発明化合物 5 3 部 珪藻土 高級アルコール硫酸エステル 4部

アルキルナフタレンスルホン酸塩

以上を均一に混合して微細に粉砕すれば、有効成分40%の水和剤を得る。

3部

3 0 部

実施例 18 水和剤

本発明化合物 10部 珪藻土 8 0 部 高級アルコール硫酸エステル 5 部 5 部 シリカ 以上を混合して微粉に粉砕すれば有効成分10%の水和剤を得る。

実施例19 乳剤

本発明化合物 ポリオキシエチレンアルキルアリルエーテル 7部 3 0 部 ジメチルホルムアミド キシレン 3 3 部

以上を混合溶解すれば、有効成分30%の乳剤を得る。

実施例20 乳剤

10部 本発明化合物 5 部 アルキルフェニルポリオキシエチレン 5 0 部 ジメチルホルムアミド 35部 キシレン

以上を混合溶解すれば、有効成分10%の乳剤を得る。

実施例21 粉剤

1 0 部 本発明化合物

タルク 8 9 部

ポリオキシエチレンアルキルアリルエーテル 1部

以上を均一に混合して微細に粉砕すれば、有効成分10%の粉剤を得る。

実施例22 粉剤

本発明化合物 5 部

タルク 94. 7部

シリカ 0.3部

以上を均一に混合して微細に粉砕すれば、有効成分5%の粉剤を得る。

実施例23 粒剤

本発明化合物 5部

クレー . 73部

ベントナイト 20部

ジオクチルスルホサクシネートナトリウム塩 1部

リン酸ナトリウム 1部

以上をよく粉砕混合し、水を加えてよく練り合せた後、造粒乾燥して有効成分 5%の粒剤を得る。

実施例24 懸濁剤

本発明化合物 10部

リグニンスルホン酸ナトリウム 4部

ドデシルベンゼンスルホン酸ナトリウム 1部

キサンタンガム 0.2部

水 84.8部

以上を混合し、粒度が1ミクロン以下になるまで湿式粉砕すれば、有効成分10%の懸濁液を得る。

産業上の利用可能性:

(試験例1) アワヨトウに対する効力

前記薬剤の実施例 1.7に示された水和剤の処方に従い、化合物濃度が 1.2.5 p p m になるように水で希釈した。その薬液中にトウモロコシ葉を 3.0 秒間浸漬し、風乾後、アワヨトウ 2.5 令幼虫が 5.5 頭入っているシャーレにその葉を入れた。ガラス蓋をして温度 2.5 \mathbb{C} 、湿度 6.5 %の恒温室内に置き、 5.5 日後に殺虫率を調査した。試験は 2.5 \mathbb{C} である。下記のものが 8.0 %以上の殺虫率を示した: 1.5

I-3, I-4, I-5, I-6, I-9, I-15, I-20, I-37.

I-50, I-53, I-62, I-71, I-76, I-87, I-89, I

-90, I-94, I-99, I-102, I-106, I-107, I-109

, I-113, I-114, I-116, I-117

 $\Pi - 1$, $\Pi - 8$, $\Pi - 15$, $\Pi - 27$, $\Pi - 67$, $\Pi - 80$, $\Pi - 81$, $\Pi - 1$

0.8, II - 1.30, II - 1.32, II - 1.49, II - 1.56, II - 1.60, II - 1

62. $\Pi - 165$. $\Pi - 166$. $\Pi - 168$. $\Pi - 169$

(試験例2) コナガに対する効力

前記薬剤の実施例17に示された水和剤の処方に従い、化合物濃度が125ppmになるように水で希釈した。その薬液中にキャベツ葉を30秒間浸漬し、風乾後、コナガ2令幼虫が10頭入っているシャーレにその葉を入れた。ガラス蓋をして温度25℃、湿度65%の恒温室内に置き、5日後に殺虫率を調査した。試験は2反復である。下記のものが80%以上の殺虫率を示した。

I-1, I-2, I-3, I-4, I-5, I-15, I-20, I-37,

I - 62, I - 71, I - 76.

II - 1, II - 3, II - 4, II - 5, II - 6, II - 10, II - 15, II - 27,

 $\Pi - 6.7$. $\Pi - 8.0$. $\Pi - 1.0.8$

(試験例3) ワタアブラムシに対する効力

3 寸鉢に播種した発芽10日が経過したキュウリにワタアブラムシ成虫を接種した。1日後に成虫を除去し、産下された若虫が寄生するキュウリに、前記薬剤の実施例19に示された乳剤の処方に従い、化合物濃度が125ppmになるように水で希釈した薬液を散布した。温度25℃、湿度65%の恒温室内に置き、

6日後に殺虫率を調査した。試験は2反復である。下記のものが80%以上の殺虫率を示した。

I - 3, I - 4, I - 5, I - 6, I - 8, I - 9, I - 20, I - 22, I - 27, I - 29, I - 32, I - 37, I - 62, I - 87, I - 94, I - 96, I - 102, I - 107, I - 108, I - 109, I - 113, I - 114

II - 6, II - 30, II - 47, II - 50, II - 55, II - 56, II - 108, II - 149, II - 162

(試験例4) トビイロウンカに対する効力

前記薬剤の実施例13に示された乳剤の処方に従い、化合物濃度が125ppmになるように水で希釈した。その薬液中に発芽後7日を経過したイネ幼苗を30秒間浸漬した。風乾後、処理苗を試験管に入れ、トビイロウンカ4令幼虫10頭を接種した。ガーゼで蓋をして、温度25℃、湿度65%の恒温室内に置き、5日後に殺虫率を調査した。試験は2反復である。下記のものが80%以上の殺虫率を示した。

I-1, I-3, I-5, I-6, I-7, I-8, I-9, I-15, I-25, I-26, I-28, I-29, I-39, I-43, I-45, I-50, I-52, I-63, I-64, I-76, I-87, I-89, I-96, I-102, I-107, I-109, I-113, I-114, I-115, I-117, I-118

II - 4, II - 23, II - 29, II - 47, II - 55, II - 56, II - 67, II - 77, II - 80, II - 81, II - 105, II - 108, II - 129, II - 149, II - 156, II - 164, II - 165, II - 166, II - 167, II - 169, II - 170

(試験例5) ナミハダニに対する効力

3 寸鉢に播種したインゲンの発芽後7~10日を経過した第1本葉上に、有機リン剤抵抗性のナミハダニ雌成虫を17頭接種したのち、前記薬剤の実施例11

に示された水和剤の処方に従い、化合物濃度が125ppmになるように水で希釈した薬液を散布した。温度25℃、湿度65%の恒温室内に置き、3日後に殺成虫率を調査した。試験は2反復である。下記のものが80%以上の殺成虫率を示した。

I-1, I-2, I-3, I-5, I-6, I-9, I-15, I-25, I

-26, I-32, I-33, I-37, I-50, I-52, I-55, I
56, I-57, I-62, I-63, I-64, I-71, I-76, I-8

7, I-91, I-92, I-94, I-96, I-102, I-106, I
107, I-108, I-109, I-113, I-114, I-116, I
118

II-1, II-6, II-27, II-29, II-30, II-47, II-50, II-56, II-61, II-64, II-66, II-80, II-81, II-82, II-105, II-108, II-129, II-139, II-140, II-170

(試験例6) リンゴ黒星病防除試験

素焼きポットで栽培したリンゴ幼苗(品種「国光」、3~4葉期)に、本発明化合物の乳剤を有効成分200ppmの濃度で散布した。散布後、室温で自然乾燥し、リンゴ黒星病菌(Venturia inaequalis)の分生胞子を接種し、明暗を12時間毎に繰り返す高湿度の恒温室(20℃)に2週間保持した。葉上の病斑出現状態を無処理と比較調査し、防除効果を求めた結果、以下の化合物が80%以上の優れた防除効果を示した。

I - 94, I - 99, I - 106

 $\Pi - 6$, $\Pi - 2$ 7, $\Pi - 3$ 0, $\Pi - 4$ 2, $\Pi - 4$ 3, $\Pi - 4$ 7, $\Pi - 4$ 9, $\Pi - 5$ 3, $\Pi - 6$ 6, $\Pi - 7$ 5, $\Pi - 8$ 0, $\Pi - 1$ 0 8, $\Pi - 1$ 3 1, $\Pi - 1$ 4 1, $\Pi - 1$ 4 9, $\Pi - 1$ 5 6

(試験例7) コムギうどんこ病防除試験

素焼きポットで栽培したコムギ幼苗(品種「チホク」、1.0~1.2葉期) に本発明化合物の乳剤を有効成分200ppmの濃度で散布した。散布後室温で

自然乾燥し、コムギうどんご病菌(Erysiphe graminis f. $sp. \underline{tritici}$)の分生胞子を振り払い接種し、 $22\sim25$ $\mathbb C$ の室温で 7日間保持した。葉上の病斑出現状態を無処理と比較調査し、防除効果を求めた結果、以下の化合物が 80%以上の優れた防除効果を示した。

試験例8 キュウリベと病防除試験

素焼きポットで栽培したキュウリ(品質「相模半白」)幼苗に、本発明化合物の乳剤を有効成分200ppmの濃度で散布した。散布後、室温で自然乾燥し、キュウリベと病菌(Pseudoperonospora cubensis)の胞子懸濁液を噴霧接種し、明暗及び乾湿を12時間毎に繰り返す恒温室(25℃)に4日間保持した。葉上の病斑出現状態を無処理と比較調査し、防除効果を求めた結果、以下の化合物が80%以上の優れた防除効果を示した。

1 - 8. 1 - 57

II - 3, II - 45, II - 57, II - 59, II - 85, II - 97, II - 142, II - 143

試験例 9 ブドウベと病防除試験

露地植えブドウ (品種「甲斐路」、3年生)の葉を直径30mmの円盤に打ちぬき、本発明化合物の乳剤、有効成分200ppmの濃度の薬液に浸漬した。浸

漬後、室温で自然乾燥し、ブドウベと病菌(Plasmopara vitic ola)の遊走子嚢懸濁液を噴霧接種し、照明下の恒温室(20 $^{\circ}$ $^{\circ}$ に 10 日間 保持した。葉上の病斑出現状態を無処理と比較調査し、防除効果を求めた結果、以下の化合物が 80 %以上の優れた防除効果を示した。

請求の範囲

1. 式[]]

$$\begin{array}{c}
R^{2} \\
\downarrow \\
N \\
\downarrow \\
R^{4}
\end{array}$$
(1)

 R^2 は、 C_{1-6} アルコキシカルボニル基、 C_{1-6} アルコキシ C_{1-6} アルコキシカルボニル基、シアノ基、 r^1 r^2 NCO基(r^1 , r^2 はそれぞれ独立して水素原子、 C_{1-6} アルキル基または置換されていてもよいフェニル基を表す)、 C_{1-6} アルキルチオカルボニル基、 C_{1-6} アルコキシカルボイミドイル基、カルボキシ基、ハロゲン原子、 C_{1-6} ハロアルキル基、ホルミル基またはニトロ基を表す。

 R^3 は、ハロゲン原子で置換されていてもよいフェニル基、 C_{1-6} ハロアルキル基、 C_{1-12} アルキル基、ベンゾイル基、 C_{1-6} アルコキシカルボニル基、 C_{1-6} アルキルカルボニル基、アラルキル基、 C_{3-7} シクロアルキル基または水素原

子を表す。

R⁴ は、水素原子、 $\{C_{1-6}\ P$ ルコキシ基、置換されていてもよいアラルキルオキシ基、 $C_{1-6}\ P$ ルカルボニルオキシ基、 $C_{2-6}\ P$ ルケニルオキシ基、 $C_{2-6}\ P$ ルキル基または置換されていてもよいフェニル基であり、 $C_{2-6}\ P$ ルキルボニル基、 $C_{2-6}\ P$ ルカルボニル基、 $C_{1-6}\ P$ ルカルボニル基、 $C_{1-6}\ P$ ルカルボニル基、 $C_{1-6}\ P$ ルキルホスフィニル基、 $C_{2-6}\ P$ ルケニル基、 $C_{2-6}\ P$ ルキール基、 $C_{1-6}\ P$ ルキルカルボニル基またはシアノ基であり、また、 $C_{2-6}\ P$ ルキール基、 $C_{1-6}\ P$ ルキルカルボニル基またはシアノ基であり、また、 $C_{2-6}\ P$ ルキルカルボニル基またはシアノ基であり、また、 $C_{2-6}\ P$ ルカルボニル基またはシアノ基であり、また、 $C_{2-6}\ P$ ルキルカルボニル基またはシアノ基であり、また、 $C_{2-6}\ P$ ルカルボニル基またはシアノ基であり、また、 $C_{2-6}\ P$ で環を形成してもよい。 $C_{2-6}\ P$

で表わされるイミダゾール誘導体。

2. 式[II]

〔式中、 R^1 , R^3 は前記と同じ意味を表す〕 で表される3-オキザリン-5-オン類と、

式 [II])

$$NCCOOR5$$
 (III)

〔式中、R⁵ はC₁₋₆ アルキル基を表す。〕

で表されるシアノギ酸アルキルとを3価のリン化合物触媒存在下に反応させること を特徴とする、

式 [I - 1]

$$\begin{array}{c|c}
0 \\
R^5 0C \\
\hline
R^1 & N \\
\vdots & N \\
R^3
\end{array}$$
(1-1)

〔式中、R¹、R³、R⁵は前記と同じ意味を表す。〕で表されるイミダゾール 誘導体の製法。

3. 式(IV)

〔式中、 R^1 は前記と同じ意味を表す。〕で表されるグリシン類と、式 $\{V\}$

$$(R3CO)2O$$
 (V)

〔式中、 R^3 は前記と同じ意味を表す。〕で表される酸無水物と、式 $\{ III \} \}$

[式中、 R^5 は前記と同じ意味を表す。]で表されるシアノギ酸アルキルとを、3 価のリン化合物触媒及び脱水剤存在下に反応させることを特徴とする、式 $\{I-1\}$

$$\begin{array}{c|c}
0 \\
R^{3} 0C \\
\hline
 & N \\
\hline
 & N \\
\hline
 & R^{3}
\end{array}$$
(1-1)

〔式中、 R^1 、 R^3 、 R^5 は前記と同じ意味を表す。〕で表されるイミダゾール誘導体の製法。

4. 式 (VI)

〔式中、 R^1 、 R^3 は前記と同じ意味を表す。〕で表されるN-Tシルグリシン類と、

式〔Ⅲ〕

〔式中、 R^5 は前記と同じ意味を表す。〕で表されるシアノギ酸アルキルとを、 3 価のリン化合物触媒及び脱水剤の存在下に反応させることを特徴とする、 式〔I-1〕

$$\begin{array}{c|c}
0 \\
R^5 0C
\end{array}$$

$$\begin{array}{c|c}
N \\
R^3
\end{array}$$

$$(I-1)$$

〔式中、 R^1 、 R^3 、 R^3 は前記と同じ意味を表す。〕で表されるイミダゾール誘導体の製法。

5. 式 (V II)

$$R^{3}$$
 CNH₂ (V II)

〔式中、 R^3 ' は C_{1-6} ハロアルキル基を表す。〕で表わされるアミジン類と、式 [V II!]

$$\begin{array}{c} R^1 C C H_2 V \\ II \\ O \end{array} \qquad \qquad \begin{array}{c} (V \ \, {\rm I\hspace{-.1em}I} \ \, I \ \, I \end{array})$$

〔式中、R¹は前記と同じ意味を表し、Vはハロゲンを表わす。〕で表わされるハロケトンを反応させることを特徴とする、

式〔1-2〕

$$R_1 \xrightarrow{H} R_3.$$
 (1-2.)

〔式中、 R^3 は前記と同じ意味を表す。〕で表わされるイミダゾール誘導体の製法。

6. 式[]]

$$\begin{array}{c}
\mathbb{R}^{1} \\
\mathbb{R}^{2} \\
\mathbb{N} \\
\mathbb{R}^{3}
\end{array}$$
(1)

〔式中、R¹, R², R³ およびR¹ は前記と同じ意味を表す。〕 で表されるイミダゾール誘導体の1種または2種以上を有効成分として含有する ことを特徴とする殺虫、殺ダニ剤。

7. 式[]]

$$R^{2} \xrightarrow{\underset{R}{\downarrow_{1}}} N$$

$$(1)$$

〔式中、 R^1 , R^2 , R^3 および R^4 は前記と同じ意味を表す。〕 で表されるイミダゾール誘導体の1種または2種以上を有効成分として含有することを特徴とする農園芸用殺菌剤。

INTERNATIONAL SEARCH REPORT

International application No.
PCT/JP94/01319

C07D C07D	A. CLASSIFICATION OF SUBJECT MATTER Int. C16 C07D233/64, C07D233/88, C07D233/68, C07D233/90, C07D233/92, C07D233/93, C07D233/94, C07D401/10, C07D401/12, A01N43/50 According to International Patent Classification (IPC) or to both national classification and IPC						
B. FIEL							
C07D	Minimum documentation searched (classification system followed by classification symbols) Int. C1 ⁵ C07D233/64, C07D233/68, C07D233/88, C07D233/90, C07D233/92, C07D233/93, C07D233/94, C07D401/10, C07D401/12, A01N43/50						
Documentation searched other than minimum documentation to the extent that such documents are included in the fields searched							
_	ta base consulted during the international search (name of ONLINE	f data base and, where practicable, search to	erms used)				
C. DOCU	MENTS CONSIDERED TO BE RELEVANT						
Category*	Citation of document, with indication, where ap	propriate, of the relevant passages	Relevant to claim No.				
Х, Ү	JP, A, 2-262562 (Ishihara Sangyo Kaisha, Ltd.), 1, 6 October 25, 1990 (25. 10. 90) & EP, A, 365030						
X, Y	JP, A, 2-262560 (Ishihara Sangyo Kaisha, Ltd.), 1, 6, 7 October 25, 1990 (25. 10. 90), (Family: none)						
X, Y X, Y	GB, A, 1046248 (Benger Laboratories Ltd.), 1, 6, 7 J. Med. Chem. Vol. 31, No. 2 (1988), 1, 6, 7 Pages 323 to 329						
х, у	KhimFarm. Zh. Vol. 11, No. 10, (1977) 1, 6, 7 Pages 42 to 48						
У	<pre>Y JP, A, 1-131163 (Ishihara Sangyo Kaisha, Ltd.), May 24, 1989 (24. 05. 89) & EP, A, 298196</pre> 1, 6, 7						
Furthe	r documents are listed in the continuation of Box C.	See patent family annex.					
"A" docume	categories of cited documents: nt defining the general state of the art which is not considered	"T" later document published after the inter date and not in conflict with the applic the principle or theory underlying the	ation but cited to understand				
"E" earlier d	particular relevance ocument but published on or after the international filling date nt which may throw doubts on priority claim(s) or which is establish the subligation date of another citation or other	"X" document of particular relevance; the considered novel or cannot be considered when the document is taken along	ered to involve an inventive				
cited to establish the publication date of another citation or other special reason (as specified) "O" document referring to an oral disclosure, use, exhibition or other means "C" document of particular relevance; the claimed invention cannot be considered to involve an inventive step when the document is combined with one or more other such documents, such combination							
	"P" document published prior to the international filing date but later than the priority date claimed being obvious to a person skilled in the art document member of the same patent family						
	Date of the actual completion of the international search November 1, 1994 (01. 11. 94) Date of mailing of the international search report November 22, 1994 (22. 11. 94)						
Name and m	Name and mailing address of the ISA/ Authorized officer						
Japa	nese Patent Office						
Facsimile N	o.	Telephone No.					

3 4 5 3

電話番号 03-3581-1101 内線

発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC)) Int. CL#b C07D233/64, C07D233/88, C07D233/68, C07D233/90, C07D233/92, C07D233/93, B. 調査を行った分野 調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC)) Int. CL⁵ C07D233/64, C07D233/68, C07D233/88, CO7D233/90, CO7D233/92, CO7D233/93, 最小限資料以外の資料で調査を行った分野に含まれるもの 国際調査で使用した電子データベース(データベースの名称、調査に使用した用語) CAS ONLINE C. 関連すると認められる文献 引用文献の 関連する カテゴリー* 引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示 請求の範囲の番号 1,6,7 \mathbf{X} , \mathbf{Y} JP,A,2-262562(石原産業株式会社), 25.10月.1990(25.10.90) &EP,A,365030 X, YJP,A,2-262560(石原産業株式会社), 1,6,7 25. 10月. 1990(25. 10. 90)(ファミリーなし) GB.A.1046248 (Benger Laboratories Ltd.), 1.6.7 X , Y \mathbf{X} , \mathbf{Y} J. Med. Chem. 第31巻, 第2号(1988), 1,6,7 パテントファミリーに関する別紙を参照。 ✓ C個の続きにも文献が列挙されている。 * 引用文献のカテゴリー 「T」国際出願日又は優先日後に公表された文献であって出願と 矛盾するものではなく、発明の原理又は理論の理解のため 「A」特に関連のある文献ではなく、一般的技術水準を示すもの 「E」先行文献ではあるが、国際出願日以後に公表されたもの に引用するもの 「し」優先権主張に疑義を提起する文献又は他の文献の発行日 「X」特に関連のある文献であって、当該文献のみで発明の新規 性又は進歩性がないと考えられるもの 若しくは他の特別な理由を確立するために引用する文献 「Y」特に関連のある文献であって、当該文献と他の1以上の文 (理由を付す) 献との、当業者にとって自明である組合せによって進歩性 「O」口頭による開示、使用、展示等に言及する文献 「P」国際出願日前で、かつ優先権の主張の基礎となる出願の日 がないと考えられるもの 「&」同一パテントファミリー文献 の後に公表された文献 国際調査を完了した日 国際調査報告の発送日 22.11.94 01.11.94 特許庁審査官(権限のある職員) 名称及びあて先 4 C 9 3 6 0 日本国特許庁(ISA/JP) 内藤伸一 郵便番号100 東京都千代田区霞が関三丁目4番3号

C (続き).	関連すると認められる文献	
引用文献の カテゴリー*	引用文献名 及び一部の箇所が関連するときは、その関連する箇所の表示	関連する 請求の範囲の番号
	第323-329頁	
X,Y	Khim. — Farm. Zh. 第11卷, 第10号, (1977) 第42—48頁	1,6,7
Υ .	JP,A,1-131163(石原産業株式会社), 24.5月.1989(24.05.89) &EP,A,298196	1,6,7
	·	
	•	
	,	

A. 発明の属する分野の分類(国際特許分類(IPC))

Int. CL^{g⁶} C07D233/94, C07D401/10, C07D401/12, A01N43/50

B. 調査を行った分野

調査を行った最小限資料(国際特許分類(IPC))

Int. C2⁸ C07D238/94, C07D401/10, C07D401/12, A01N43/50